BEST AVAILABLE COPY

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開母号 特開2001-143762 (P2001-143762A)

(43)公開日 平成13年5月25日(2001.5.25)

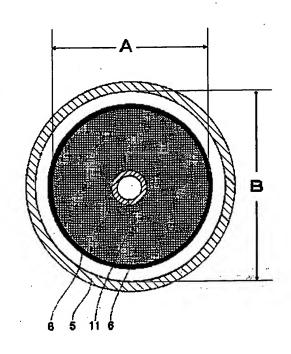
(51) Int.CL'	織別記号	FI		テーマロード(参考)		
HO 1M 10/4	0	HOIM U	0/40	1	Z 5H011	
2/02	2	2/02		C 5H012		
2/1	2 101		2/12	101 5H017		
4/7	0		4/70	A 5H028		
10/0	4	10/04		W 5H029		
		審查請求	永韶宋	菌泉項の数4	OL (全10 四)	
(21)出顯番号	特顧平11-326774	(71)出廢人	000001203			
		新神戸衛		地模块式会社		
(22)出題日	平成11年11月17日(1999.11.17)	東京都中央区日本機本町2T目8番7号				
		(72) 発明者	中井 5	質拾		
	•		東京都中	中央区日本橋本町	丁二丁目8番7号	
		新种戸电機株式会社内				
		(72) 発明者	中野	dd .		
			東京都中	中央区日本橋本町	丁二丁目8番7号	
			新神戸	电换株式会社内		
		(74)代建人	1001047	721		
			弁理士	五十嵐 俊明		
	•		•		最終質に続く	

(54)【発明の名称】 円筒形リチウムイオン電池

(57)【要約】

【課題】 異常時でも異常発熱や電池容器の著しい変形を生じない安全性に優れた円筒形リチウムイオン電池を 提供する。

【解決手段】 捲回群6の平均直径をAmm、電池容器5の内直径をBmm、経回群6から導出されているリード片を除いた捲回群6の長手方向長さをHmm、負極板/セパレータ/正極板/セパレータの積層電極の1ユニットの層が軸芯11に経回された経回数を型としたときに、K=(B-A)×1000/(W×H)で計算される計算値Kを0.89以上とする。計算値Kを0.89以上とすることにより、捲回群6の外周と電池容器5の内周との間に、異常時に捲回群6が直径方向へ膨張する間隔(B-A)が適正に確保される。



【特許請求の節囲】

【請求項1】 正極集電体に充放電によりリチウムを放 出、収容可能な正極活物質を塗着した帯状の正極と、負 極泉電体に充放電によりリチウムを収容、放出可能な負 極活物質を塗布した帯状の負極とが、リチウムイオンが 通過可能な帯状のセパレータを介して捲回された電極器 同群を備え、前記電極経回群は円筒形電池容器に内蔵さ れ、前記電池容器を封口する蓋板に該電池容器の内圧の米

$K = (B-A) \times 10000 / (W \times H)$

【註求項2】 前記正極活物質は、リチウム・マンガン 10 生し、容置低下や寿命低下を引き起こすことがあった。 複酸化物であることを特徴とする請求項1に記載の円筒 形リチウムイオン電池。

【請求項3】 前記負極活物質は、非晶質炭素であるこ とを特徴とする請求項1又は請求項2に記載の円筒形り チウムイオン電池。

【請求項4】 前記経回数Wが4()以上、かつ、前記簿 他の放電容量が3.0Ah以上であることを特徴とする 請求項1万至請求項3のいずれか1項に記載の円筒形り チウムイオン電池。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は円筒形リチウムイオ ン電池に係り、特に、正極集電体に充放電によりリチウ ムを放出、収容可能な正極活物質を塗着した帯状の正極 と、負極集電体に充放電によりリチウムを収容、放出可 能な負極活物質を塗布した帯状の負極とが、リチウムイ オンが通過可能な帯状のセパレータを介して幾回された 電極捲回群を備え、電極捲回群は円筒形電池容器に内蔵。 され、電池容器を封口する蓋板に該電池容器の内圧の上 昇に応じてガスを放出する内圧低減機構を有する円筒形 30 リチウムイオン電池に関する。

[0002]

【従来の技術】リチウムイオン二次電池は、高出力、高 エネルギー密度である点から、EV (電気自動車) 用電 額として注目されている。 リチウムイオン二次電池はそ の形状で、円筒形と角形とに分類することができる。通 宮、円筒形電池の内部は、電極が正極、負極共に活物質 が金属箔に塗着された帯状であり、正極、負極が直接接 触しないようにセパレータを挟んで断面が過巻状に経回 され、電極経回群が形成された経回式構造が採られてい 40 る。そして、電池容器となる円筒形の缶又は容器に電極 **捲回群が収納され、電解液注液後、封口し、初充電する** ことで電池としての機能が付与される。

【0003】エネルギー密度の向上のためには、より多 くの活物質を電池容器内に充填することが好ましく、電 極地回群は、比較的弦に電池容器内に挿入されている。 しかしながら、正径活物質にコバルト酸リチウムを、負 極に黒鉛質の炭素材料を用いたリチウムイオン二次電池 では、初充電時に正極、負極ともに活物質が体積膨張を 起とし、これが原因で電極には程々の不都合な状況が発 50 【課題を解決するための手段】上記課題を解決するため

*上昇に応じてガスを放出する内圧低源機構を有する円筒 形リチウムイオン電池において、前記電極経回群の平均 直径をAmm、前記電池容器の内直径をBmm、前記電 極権回群の長手方向長さをHmm、前記電極絶回群の経 回敷をWとしたときに、下記式 (1) で計算される計算 値KがO、89以上であることを特徴とする円筒形リチ ウムイオン電池。

【數1】

・・・式(1)

その対策として、現在ノートパソコンや携帯電話等に搭 就される概ね容量2Ah以下の民生用リチウムイオンニ 次電池では、若しい容量低下、エネルギー密度の低下を 抑えられる範囲で、電極捲回群と電池容器間に若干の空 間を設けた構造となっている。また、工業的に連続自動 生産する場合においても、電極幾回群の電池容器への挿 入性が向上するので、上記空間を設けることが望まし

【①①①4】また、EV用電源用途に適した概ね容置 20 3. 0Ah以上のリチウムイオン二次電池においては、 当然出力が高く、過充電状態に陥ったり、圧壊される等 といった異常時の電池の破裂、発火を完全になくすこと が必然となる。ところが、高容量、高出力のリテウムイ オン二次電池は、電池長さ、電池径ともに大きくなる。 上途したように、活物質が金属箔に塗着された帯状の電 極は、活物質の塗着量を増やして電極を厚くすると、活 物質層が剥離、脱落して電極形状を維持できなくなる。 このため、活物質の塗着厚さを薄くした長尺の帯状の電 権とし、その接回回数を多くすることで電極経回群の径 を大きくしている。

[0005]

【本発明が解決しようとする課題】しかしながら、電極 接回群が長く、多数回接回された電極接回群において は、異点時に電解液の分解等で発生したガスが電極経回 群内部に滞留しやすく、スムーズに安全弁等の内圧低減 機構から排出できず、異常発熱と電池容器の著しい変形 を伴う、という問題があった。本発明者らは懸命かつ精 力的に調査改善活動に取り組んだ結果、高容量、高出力 の円筒形リチウムイオン電池における安全性確保のため には、電極経回群と電池容器との間には、空間が必要な ことが分かった。すなわち、この空間は、比較的容量の 小さい民生用リチウムイオン二次電池において設けられ ている空間とは異なった安全性確保の目的で設けられな ければならない.

【①①①6】本発明は上記事案に鑑み、異常時でも異常 発熱や電池容器の著しい変形を生じない安全性に優れた 円筒形リチウムイオン電池を提供することを課題とす

[0007]

に、本発明は、正極集電体に充放電によりリチウムを放 出、収容可能な正極活物質を塗着した帯状の正極と、負 極集電体に充放電によりリチウムを収容、放出可能な負 **極活物質を塗布した帯状の負極とが、リチウムイオンが** 通過可能な帯状のセパレータを介して接回された電極経 回詳を備え、前記宮極絶回群は円筒形電池容器に内蔵さ れ、前記電池容器を封口する登板に該電池容器の内圧の 上昇に応じてガスを放出する内圧低減機構を有する円筒×

$K = (B - A) \times 10000$ $(W \times H)$

【①①①9】本発明は、電極絶回群の平均直径をAm m. 円筒形電池容器の内直径をBmm. 電極経回群の長 手方向長さをHmm、電極捲回群の捲回数をWとしたと きに、式 (1) で計算される計算値Kを0.89以上と することにより、異常時でも円筒形リチウムイオン電池 の安全性を保証するものである。 ずなわち、式(1) は、電極経回群の経回数型が大きくなればなるほど、及 び/又は、電極捲回群の長手方向長さHが長くなればな るほど、異食時に電極絶回群内部で発生したガスが電極 経回群内部に滯留しやすくなるので、電極経回群が膨張 ムーズに電池外部に放出するには、電極経回群の外周と 電池容器の内閣との間隔(空間)(B-A)を大きくし なければならないことを意味し、この式(1)で計算さ れる計算値化が臨界値である(). 89以上とすることに より、異鴬時でも円筒形リチウムイオン電池の安全性を 確保することができる。

【0010】との場合において、異常時に電極権回群内 部で発生したガスを穏やかに放出するには、正徳活物質 をリチウム・マンガン複酸化物とすることが好ましく、 及び/又は、負極活物質を非晶質炭素とすることが好ま 30 しい。また、本発明は、電極経回群の橙回数Wが40以 上、かつ、電池の放電容量が3、0Ah以上の電池に適 用することが望ましい。本発明の作用効果は以下の実施 の形態を参照することにより更に明らかとなる。

[0011]

【発明の真施の形態】以下、図面を参照して本発明をE V搭載用円筒形リチウムイオン電池に適用した実施の形 **感について説明する。**

【0012】<電池製造方法>

[正極板の作製]充放電によりリチウムを放出・収容可能 40 な正極活物質としてのコバルト酸リチウム(LiCoO 2)紛末やマンガン酸リチウム(LiMn2O。)粉末 と、婆窩剤として鱗片状黒鉛(平均粒径:20 mm) と、結者剤としてポリフッ化ビニリデン(PVdF) と、を後述する所定複合比で複合し、これに分散溶媒の N-メチル-2-ピロリドン (NMP) を添加、混練し たスラリを、厚さ20μmのアルミニウム箱(正極集電 体)の両面に塗布した。このとき、正徳板長寸方向の一 方の側縁に幅50mmの未塗布部を残した。その後乾

*形リチウムイオン電池において、前記電極幾回群の平均 直径をAmm、前記電池容器の内直径をBmm、前記電 極捲回群の長手方向長さをHmm、前記電極幾回群の経 回敷をWとしたときに、下記式(1)で計算される計算 値KがO.89以上であることを特徴とする。

・・・式(1)

[8000] 【数2】

10 及び正極活物質合剤塗布部所定厚さの帯状の正極板を得 た。正極活物質合剤層の空隙率はいずれも35+-2% とした。正極板のスラリ未塗布部に切り欠きを入れ、切 り欠き残部をリード片とした。また、隣り合うリード片 を20mm間隔とし、リード片の幅は10mmとした。 【①①13】[負極板の作製]充放電によりリチウムを収 容・放出可能な黒鉛質炭素である大阪ガスケミカル株式 会社(以下、大阪ガスケミカルという。)製のMCMB 粉末や、非晶質炭素である呉羽化学工業株式会社(以 下、呉羽化学という。)製カーボトロンP粉末92重置 しガスを電極燈回群外部に排出して内圧低減機構からス 20 部に結者剤として8重置部のポリフッ化ビニリデンを添 加し、これに分散溶媒のN-メチル-2-ピロリドンを 添加、複線したスラリを、厚さ10μmの圧延銅箔(負 極集電体)の両面に塗布した。このとき、負極板長寸方 向の一方の側縁に幅50mmの未塗布部を残した。その 後乾燥、プレス、裁断して帽305mm、後述する所定 長さ及び負極活物質塗布部所定厚さの帯状の負極板を得 た。負極活物貿層の空隙率はいずれも35+-2%とし た。負極板のスラリ未塗布部に正極板と同様に切り欠き を入れ、切り欠き残部をリード片とした。また、隣り台 うリード片を20mm間隔とし、リード片の幅を10m mとした。

【① 0 1 4 】[電池の作製]上記作製した帯状の正極板と 負極板とを、これら両極板が直接接触しないように厚さ 40 µm、幅310mmのポリエチレン製セパレータを 介し、負権板/セパレータ/正極板/セパレータの補層 電極を1ユニットとして、直径14mm、内径8mmの ポリプロピレン製中空管で捲回中心となる軸芯11の回 りに、40回以上経回した。このとき、正極板及び負極 板のリード片(図1の符号9参照)が、それぞれ提回群 (電極経回群)の互いに反対側の両端面に位置するよう にした。揺回群径は、正極板、負極板及びセパレータの 長さ及び正極板、負極板の厚さを調整し、後述する所定 平均直径+-0. 1 mmとした。

【①015】図1に示すように、正徳仮から導出されて いるリード片9を変形させ、その全てを、軸芯11のほ ぼ延長線上にある極柱(正極外部端子1)周囲から一体。 に張り出している鍔部7周面付近に集合、接触させた 後、リード片9と鍔部7周面とを超音波溶接してリード 片9を鍔部7層面に接続し固定した。また、負極外部端 燥、ブレス、栽断して幅300mm、後述する所定長さ 50 子1)と負極板から導出されているリード片9との接続・

操作も、正極外部總子」と正極板から導出されているり ード片9との接続操作と同様に行った。

【10016】その後、正極外部幾子1及び負極外部幾子 1、の鍔部7周面全国に絶縁被覆8を能した。この絶縁 被覆8は、経回群6外国面全国にも及ぼした。絶縁被覆 8には、基材がポリプロビレンで、その片面にヘキサメ タアクリレートからなる钻着剤を塗布した粘着テープを 用いた。この钻着テープを鍔部7周面から揺回群6外周 面に亘って少なくとも1周以上巻いて絶縁被覆8とし た。そして、 捲回群 6 を外径 6 7 mm. 内 (直) 径 6 6 10 を完成させた。 mmのステンレス製電池容器5内に挿入した。

【0017】次に、アルミナ製で円盤状電池蓋4(蓋 板) 裏面と当接する部分の厚さ2mm、内径16mm、 外径25mmの第2のセラミックワッシャ3 を. 図1 に示すように、先端が正極外部端子1を構成する極柱、 先端が負極外部端子1 を構成する極柱にそれぞれ嵌め 込んだ。また、アルミナ製で厚さ2mm、内径16m m. 外径28mmの平板状の第1のセラミックワッシャ 3を電池蓋4に截置し、正極外部端子1、負極外部端子 その後、電池蓋4圓鑑面を電池容器5開口部に嵌合し、 双方の接触部全域をレーザ溶接した。このとき、正極外 部端子1、負極外部端子1 は、電池蓋4の中心に形成 された穴を頁通して電池蓋4外部に突出している。そし て、図1に示すように、第1のセラミックワッシャ3、 金属製ナット2底面よりも平滑な金属ワッシャ14を、 この順に正極外部幾子1. 負極外部端子1 にそれぞれ 嵌め込んだ。なお、電池蓋4には電池の内圧上昇に応じ て開設する開設弁10が設けられている。開製弁10の 関裂圧は、1.3×10°~1.8×10°Pa(13 30 0~180N/cm²)とした。

【0018】次いで、ナット2を正極外部端子1. 負極 外部端子1、にそれぞれ螺着し、第2のセラミックワッ シャ3'、第1のセラミックワッシャ3、金属ワッシャ 14を介して電池養4を鍔部7とナット2の間で締め付本

$K = (B-A) \times 10000 / (W \times H)$

【0023】 (実施例) 次に、本実施形態に従って作製 した円筒形リチウムイオン電池21の実施例について、 **真艋園の効果を確認するために作製した比較例の円筒形** リチウムイオン電池と併せて説明する。まず、正極板及 40 び負極板を次のように作製した。

【0024】<正極板>

「正極板C-1] 正極活物質に日本化学工業株式会社 (以下、日本化学という。) 製セルシードC-10を用 いたコバルト酸リチウムとし、コバルト酸リチウムと鱗 片状黒鉛とPVdFとの配合比を重量%で60:29: 11とし、正極集電体を含んだ電極厚さ248μm、長 さ636cmの正極板を作製した(以下、この正極板を 正極板C-1という。)。このときの正極活物質合剤層 のかさ密度は2.lg/cm³とした。

* けにより固定した。このときの締め付けトルク値は7 N ・mとした。なお、締め付け作業が終了するまで金属ワ ッシャ1.4は回転しなかった。この状態で、電池蓋4.裏 面と銅部7の間に介在させたゴム(EPDM)製Oリン グ16の圧縮により電池容器5内部の発電要素は外気か ら遮断される.

【0019】その後、電池蓋4に設けた注液口15から 電解液を所定量電池容器5内に注入し、その後注液□1 5を封止することにより円筒形リチウムイオン電池21

【0020】電解液には、エチレンカーボネートとジメ チルカーボネートとジエチルカーボネートの体積比1: 1:1の混合溶液中へ6フッ化リン酸リチウム(しょP F。)を1モル/リットル溶解したものを用いた。な お、円筒形リチウムイオン電池21には、電池容器5の 内圧の上昇に応じて電流を遮断する電流遮断機構は設け **られていない。**

【0021】図1及び図2に示すように、本実施形態の 円筒形リチウムイオン電池21は、捲回群6の平均直径 1'をそれぞれ第1のセラミックワッシャ3に通した。 20 をA(以下、直径Aという。)(単位:mm). 電池容 器5の内直径をB(以下、内直径Bという。上述したよ うに、66mm)(単位:mm)、捲回群6から導出さ れているリード片9を除いた経回群6の長手方向長さ月 {以下、長さHという。上述したように、セパレータの 幅寸法と同じ3 1 () mm) (単位; mm)、並びに、上 述した、負極板/セパレータ/正極板/セパレータの請 層電便の1ユニットの層が軸芯11に提回されている揺 回数を♥(以下、経回数♥という。)としたときに、下 式(1)で計算される計算値K(以下、計算値Kとい う。)が()、89以上とされている。なお、経回数♥ は、正極板、負極板、セパレータの長さ、正極板、負極 板の厚さにより必ずしも整数値をとらない。 [0022]

・・・式(1)

【数3】

[正極板C-2] 正徳活物質に日本化学製セルシードC - 10を用いたコバルト酸リチウムとし、コバルト酸リ チウムと鱗片状黒鉛とPVdFとの配合比を重量%で6 5:24:11とし、正極梟電体を含んだ電極厚さ27 6 mm、長さ5 6 7 cmの正極板を作製した(以下、こ の正極板を正極板C-2という。)。このときの正極活 物質合剤層のかさ密度は2.15g/cm²とした。 [正極板M-1] 正極活物質に三井金属株式会社(以 下、三井金属という。)製のマンガン酸リチウムを用 い。マンガン酸リチウムと鱗片状黒鉛とPVdFとの配。 台比を重置%で78:12:10とし、正極集電体を含む 人だ電極厚さ258µm. 長さ620cmの正極板を作 製した(以下、この正極板を正極板M-1という。)。 50 このときの正極活物質合剤層のかさ密度は2.35g/

cm' とした。

【① 0 2 5】[正極板M-2-1] 正極活物質に三弁金 届製のマンガン酸リチウムを用い、マンガン酸リチウム と鎖片状黒鉛とPVdFとの配合比を重置%で85:1 0:5とし、正便集電体を含んだ電極厚さ247μm、 長さ618cmの正極板を作製した(以下、この正接板 を正極板M-2-1という。)。このときの正極活物質 台削層のかさ密度は2.55g/cm³とした。 [正極板M-2-2] 正極活物質に三弁金属製のマンガ ン酸リチウムを用い、マンガン酸リチウムと鱗片状黒鉛 10 とPVdFとの配合比を重量%で85:10:5とし、

ン取りチウムを用い、マンガン取りチウムと照片状点鉛とPVdFとの配合比を重量%で85:10:5とし、 正極景電体を含んだ電極厚さ247μm、長さ650cmの正極板を作製した(以下、この正極板を正極板M-2-2という。)。このときの正極活物質合剤層のかさ 密度は2.55g/cm³とした。

[正極板M-2-3] 正極活物質に三弁金展製のマンガン酸リチウムを用い、マンガン酸リチウムと鱗片状黒鉛とPVdFとの配合比を重量%で85:10:5とし、正極無電体を含んだ電極厚さ $247\mu m$ 、長さ661cmの正極板を作製した(以下、この正極板を正極板M-202-3という。)。このときの正極活物質合剤層のかさ密度は2.558/cm とした。

【0.026】[正極板M-3] 正極活物質に三弁金層製のマンガン酸リチウムを用い、マンガン酸リチウムと鱗片状態鉛とPV dF との配合比を重量%で8.0:12:8とし、正極集電体を含んだ電極厚さ $2.66\,\mu\mathrm{m}$. 長さ $6.40\,\mathrm{cm}$ の正極板を作製した(以下、この正極板を正極板M-3という。)。このときの正極活物質合剤層のかさ密度は $2.41\,\mathrm{g}/\mathrm{cm}^3$ とした。

[正極板M-4] 正極活物質に三井金属製のマンガン酸リチウムを用い、マンガン酸リチウムと鱗片状黒鉛とPVdFとの配合比を宣置%で80:12:8とし、正極集電体を含んだ電極厚さ286μm、長さ592cmの正極板を作製した(以下、この正極板を正極板M-4という。)。このときの正極活物質合剤層のかさ密度は2、41g/cm³とした。

[正極板M-A] 正極活物質に三井金属製のマンガン酸リテウムを用い、マンガン酸リチウムと鱗片状黒鉛とP V d F との配合比を重置%で85:10:5 とし、正極 集電体を含んだ電極厚さ 111μ m、帽82mm、長さ 40 374cmの正極板を作製した(以下、この正極板を正 極板M-A という。)。このときの正極活物質合剤層のかさ密度は2.65g/cm³ とした。

【0027】<負極板>

[負極板B-1] 黒鉛貿炭素として、大阪ガスケミカル製のMCMBを用い、負極最高体を含んだ電極厚さ121μm、長さ654cmの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板B-1という。)。このときの負極活物質合剤層のかさ密度は1.35g/cm³とした。[負極板B-2] 黒鉛貿炭素として、大阪ガスケミカル

製のMCMBを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ124 μ m、長さ638 ϵ mの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板B-2という。)。このときの負極活物質合剤層のかさ密度は1.35 ϵ / ϵ m³とした。[負極板P-1] 非晶質炭素として、呉羽化学製カーボトロンPを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ147 μ m、長さ585 ϵ mの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板P-1という。)。このときの負極活物質台剤層のかさ密度は0.98 ϵ / ϵ cm³とした。

【0028】[負極板P-2-1] 非晶質炭素として 呉羽化学製カーボトロンPを用い、負極集電体を含んだ 電極厚さ136μm、長さ636cmの負極板を作製し た(以下、この負極板を負極板P-2-1という。)。 このときの負極活物質合剤層のかさ密度は0.98ょ/ cm³とした。

[負極板P-2-2] 非晶質炭素として、呉羽化学製力 ーボトロンPを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ13 6μm、長さ668cmの負極板を作製した(以下、こ の負極板を負極板P-2-2という。)。このときの負 極活物質合剤層のかさ密度は0.98g/cm³とし た

[負極板P-2-3] 非晶質炭素として、呉羽化学製力ーボトロンPを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ136μm、長さ679cmの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板P-2-3という。)。このときの負極活物質合剤層のかさ密度は $0.988/cm^3$ とした。

[0029] [負極板P-3] 非晶質炭素として、呉羽化学製カーボトロンPを用い、負極最電体を含んだ電極厚さ132 μ m. 長さ658 ϵ mの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板P-3という。)。このときの負極活物質合剤層のかき密度は0.98 ϵ / ϵ m²とした。

[負極板P-4] 非晶質炭素として、呉羽化学製カーボトロンPを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ142 μm. 長さ610 cmの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板P-4という。)。このときの負極活物質合削層のかさ密度は0、98 g/cm³とした。 [負極板P-A] 非晶質炭素として、呉羽化学製カーボトロンPを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ79 μ

トロンPを用い、負極集電体を含んだ電極厚さ 79μ m. 長さ386 c mの負極板を作製した(以下、この負極板を負極板P-A という。)。このときの負極活物質 台剤層のかさ密度は0.98 g / c m^3 とした。

【0030】<構成>

(実施例1)表1に示すように、正極板C-1と負権板 B-1とを組み合わせ、上述したようにセパレータを介 して軸芯11の回りに54.6回経回して(経回数W= 54.6)、直径A=63mmの経回群6を作製して電 池21を完成させた。この電池の計算値Kは1.77で ある。

ક

[0031]

* *【表1】

	1	指板		内位任 B	搭阅数 零	長さ日 mm	к
	正何	正何 兵器					
炎施例1	C-1	B-1	63	66	54.6	310	1.77
尖斯例 2	C-8	P-1	68	66	48.7	310	1.99
突旋例3	M-1	B-9	63	66	53.1	310	1.88
安施例4-1	M-2-1	P-2-1	63	60	52.8	810	1.88
夹底的4-2	M-2-2	P-2-2	64.6	60	54.5	310	0.89
比較例4-3	M-2-8	P-2-8	65	60	55.1	819	0.59
类脏例5	M-4	P-4	64.5	66	49.7	310	0.97
突進例A-1	M-A	P-A	38.2	39	54.1	99	1,64
比較例と	M~8	P-3	66	66	53.8	310	9.61

【0032】(実施例2) 表1に示すように、正極板C 10-2と負極板P-1とを組み合わせ、セパレータを介して軸芯11の回りに48.7回経回して(経回数W=48.7)、直径A=63mmの経回群6を作製して電池21を完成させた。この電池の計算値Kは1.99である。

(実施例3)表1に示すように、正徳板M-1と負極板 B-2とを組み合わせ、セバレータを介して輔芯11の回りに53.1回経回して(経回数W=53.1)、直径A=63mmの経回群6を作製して電池21を完成させた。この電池の計算値Kは1.82である。

【0033】(実施例4-1) 表1に示すように、正極板M-2-1と負極板P-2-1とを組み合わせ、セパレータを介して軸応11の回りに52.9回経回して (接回数W=52.9)、直径A=63mmの接回群6を作製して電池21を完成させた。この電池の計算値Kは1.83である。

(実施例4-2) 表1に示すように、正極板M-2-2 と負極板P-2-2とを組み合わせ、セパレータを介して軸芯11の回りに54.5回経回して(経回数W=54.5)、直径A=64.5mmの接回群6を作製して 30 電池21を完成させた。この電池の計算値Kは0.89

(比較例4-3) 衰1に示すように、正極板M-2-3 と負極板P-2-3とを組み合わせ、セパレータを介し て軸芯11の回りに55、1回経回して(経回数W=5 5.1)、直径A=65mmの経回群6を作製して電池 21を完成させた。この電池の計算値Kは0.59である。

【0034】(実施例5) 表1に示すように、正価板M - 4と負極板P - 4とを組み合わせ、セパレータを介し 40 て軸芯11の回りに49.7回経回して(経回数W=49.7)、直径A=64.5mmの接回群6を作製して 電池21を完成させた。この電池の計算値Kは0.97 である。

(実施例A-1) 表1に示すように、正極板M-Aと負 極板P-Aと上述したセパレータを帽90mmとしたセパレータとを、上記実施形態に従って軸芯の回りに5 4. 1回経回して(経回数W=54.1)、直径A=3 8.2mmの接回群を作製して電池を完成させた。この 電池に用いた電池容器の内直径Bは39mmであり、計算値Kは0.60である。

 (比較例2)表1に示すように、正徳板M-3と負極板 P-3とを組み合わせ、セパレータを介して軸芯11の 回りに53.3回経回して(経回数W=53.3)、直 26 径A=65mmの経回禁6を作製して電池21を完成させた。この電池の計算値Kは0.61である。

【0035】<試験・評価>

(試験)次に、以上のように作製した実施例及び比較例の各電池について、25+-3°Cにて、4.2V定等圧、電流制限(上限)30A、4時間の充電の後、30A定電流、終止電圧2.5Vの条件で放電し、放電容置を計測した。

[0036] その後、電池が異常亭憩に陥った場合を想定し、30A定電流で、外額から何がしかの現象が確認されるまで連続充電をする。いわゆる過充電試験を行った。過充電時の電池は、電圧の異常上昇による電解液の分解、ガス化で電池内部圧力が上昇し、関契弁10が関製、ガス噴出する現象がみられる。ガスの噴出の仕方がスムーズでない場合には、電池容器5の変形が見られたり、電池の内容物を伴ってガスが噴出するので、現象後の電池宣置は軽くなる。従って、現象前後の電池外観と電池重量の変化(現象前に対する現象後の電池重量の割合(残存率))とから、電池の学動の優劣を判断することができる。

[0037] [試験結果]放電容置の計測結果と過充電試験の試験結果とを下表2に示す。

[0038]

【表2】

【0039】[評価]表2に示すように、比較例4-3及 び比較例2の電池では、いずれも計算値Kが(). 89を 下回っているので、過充電時のガスの噴出は内容物を伴 った激しいものとなり電池容器5が膨らむ変形が生じ、 過充電試験後の電池重量幾存率がそれぞれ50%.53 %と最も小さく、電池容器5に大きな内圧が掛かってい たととがうかがえる。一方、すべての実施例の電池で は、過充電時のガス噴出の程度はかなり穏やかで、過充 宮試験後の電池容器5の変形はなく、また、電池重量残 存率は比較的大きかったことから、実施例の管池は安全 20 性に優れた電池ということができる。

[0040] 実施例3、実施例4-1. 実施例4-2、 実施例A-1. 実施例5の電池では、正極活物質にリチ ウム・マンガン複酸化物であるマンガン酸リチウムを用 いているので、過充電現象後の電池重量残存率が70% 以上と大きく、より安全性に優れた電池ということがで きる。また、実施例2、実施例4-1、実施例4-2、 実施例A-1. 実施例5の電池では、負極活物質に非晶 質炭素を用いているので、過充電現象後の電池重量残存 率が6.8%以上と大きく、より安全性に優れた電池であ るということができる。とりわけ、実施例4-1.実施 例4-2、実施例A-1、実施例5の電池では、正極活 物質にリチウム・マンガン複酸化物であるマンガン酸リ チウムを、負極活物質に非晶質炭素を用いているので、 過充電現象後の電池重量獲存率が73%以上と更に大き く、更に安全性に優れた電池であるということができ る.

【0041】以上のように本実施形態の円筒形リチウム イオン電池21では、上述した式(1)に従って、 経回 数型の大きさ及び/又は長さ日に応じて、経回群6の直 径Aと電池容器5の内直径Bとの間に(内直径B-直径 A) の経回群6が直径方向に膨張可能な空間を形成した ので、異常時に捲回群6内部にガスが発生すると、発回 群6はガス圧により直径方向への膨張が許容されガスは **経回群6の両端部からスムーズに排出される。そして、** 電池容器6の内圧が上述した所定圧となると開設弁10 が開發し、円筒形リチウムイオン電池21の外部へガス を穏やかに放出することができるので、安全性に優れた 円筒形リチウムイオン電池を実現することができる。

営池21では、式(1)により安全性の基準となる臨界 値(計算値K))、89が与えられるので、安全性を図 りつつ、近時極めて要請の強い円筒形リチウムイオン電 池の小型化を図ることができる。

【0043】なお、本実能形態では、放電容量4Ah以 上の円筒形リチウムイオン電池について例示したが、本 発明は、実質放電容量3Ah以上の放電容量を有する円 筒形リチウムイオン電池であれば、電池の用途や放電容 置の大小に拘わらず適用可能であることが確認されてい る。また、本発明は、上記実施例でも示したように、高 容量、高出力の電池にも適用可能であり、かつ、電池が 異常な状態にさらされた場合の挙動が極めて穏やかで安 全性に優れているので、特に電気自動車の電源に適して いる。

【① ① 4.4 】また、本実施形態では電池容器5に円盤状 電池蓋4をレーザ窓接した場合を例示したが、有底筒状 容器(缶)に電池上巻がカシメによって封口されている 機造の円筒形リチウムイオン電池にも本発明の適用は可 能である。

【0045】更に、以上の実施形態では、電流遮断機構 を備えない円筒形リチウムイオン電池について例示した が、本発明は電流退断機構を備えた電池に適用するよう にしてもよい。このようにすれば、車両筒突亭故等の異 **宮時に電気系の電流道断機構が作動しなくても機械系の** 開裂弁1()等の內圧低減機構が作動するので、車截電池 のより高い安全性が確保される。

【0046】また、本真能形態では、絶縁被疑8に、基 材がポリプロピレンで、その片面にヘキサメタアクリレ ートからなる钻着剤を塗布した粘着テープを用いたが、 これに限定されるものではなく、例えば、基材がポリイ ミドやポリエチレン等のポリオレフィンで、その片面又 は両面にヘキサメタアクリレートやブチルアクリレート 等のアクリル系钻者剤を塗布した粘着テープや、钻者剤 を塗布しないポリオレフィンやポリイミドからなるテー 、ブ等を好適に使用することができる。

【0047】更に、本実施形態では、リチウムイオン電子 池用の正極にコバルト酸リチウムやマンガン酸リチウ ム、負極に黒鉛質炭素や非晶質炭素、電解液にエチレン カーボネートとジメチルカーボネートとジエチルカーボ 【① 0.4.2】また、本真餡形態の円筒形リチウムイオン 50 ネートの体績比1:1:1の混合液中へ6ファ化リン酸

リチウムを1モル/リットル溶解したものを用いたが、 本発明の営池の製造方法には特に制限はなく、また結者 剤、負極活物質、非水電解液も通常用いられているいず れのものも使用可能である。EV用途向け高容量、高出 力の電池で、かつ安全性を確実に確保するためには、正 極活物質としてリチウム・コバルト複合酸化物やリチウ ム・ニッケル複合酸化物を用いるよりも、リチウム・マ ンガン彼酸化物であるマンガン酸リチウムを用いること がより望ましい。

ンを結者剤として使用したが、これ以外のリチウムイオ ン電池用極板活物質結者剤としては、テフロン、ポリエ チレン、ポリスチレン、ポリブタジエン、ブチルゴム、 ニトリルゴム、スチレン/ブタジエンゴム、多硫化ゴ ム。ニトロセルロース、シアノエチルセルロース、各種 ラテックス、アクリロニトリル、フッ化ビニル、フッ化 ビニリデン、フッ化プロビレン、フッ化クロロブレン等 の重合体及びこれらの混合体等を用いてもよい。

【1)049】更に、本実施形態に示した以外のリチウム 二次電池用正極活物質としては、リチウムを挿入・脱離 20 出されて内圧低減機構から電池外部に放出されるので、 可能な材料であり、予め十分な量のリチウムを挿入した リチウム・マンガン複酸化物が好ましく、スピネル構造 を有したマンガン酸リチウムや、結晶中のマンガンやリ チウムの一部をそれら以外の元素で置換又はドープした 材料を使用してもよい。また、リチウムとマンガンとの 原子比が化学室論比からずれた活物質を使用しても以上 の実施形態と同様の効果を得ることができる。

【0050】また更に、本実施形態に示した以外のリチ ウムイオン電池用負極活物質を使用しても本発明の適用 は制限されない。例えば、天然黒鉛や、人造の各種黒鉛 30 4 電池蓋(蓋板) 材。コークスなどの炭素質材料等を使用してもよく、そ の粒子形状においても、鱗片状、球状、繊維状、境状 等、特に制限されるものではない。

【0051】更にまた、電解液としては、一般的なリチ ウム塩を電解質とし、これを有機溶媒に溶解した電解液 を使用してもよく、リチウム塩や有機溶媒にも特に制限 されるものではない。例えば、電解質としては、LIC 10. LIASFo, LiPFo. LIBFo. LI

B(C, H,), CH, SO, Li. CF, SO, L 事等やこれらの混合物を用いることができる。

14

【①052】そして、本実施形態以外の非水電解液有機 溶媒としては、プロピレンカーボネート、エチレンカー ボネート、エチルメチルカーボネート、ビニレンカーボ ネート、1、2-ジメトキシエタン、1、2-ジエトキ シエタン、ャープチロラクトン、テトラヒドロブラン、 1、3-ジオキソラン、4-メチル-1。3-ジオキソ ラン、ジェチルエーテル、スルホラン、メチルスルホラ 【① 0.4.8】また、本真能形態ではポリファ化ビニリデ 10 ン。アセトニトリル、プロビオニトリル等又はこれら2 **種類以上の複合溶媒を用いることができ、更に、混合配** 台比についても限定されるものではない。

[0053]

[祭明の効果]以上説明したように、本発明によれば、 式(1)で与えられる計算値Kを0.89以上とするこ とにより電極機回群の外層と電池容器の内周との間には 電極捲回群の膨張を許容する間隔(B-A)が適正に形 成されるので、異常時に電極経回群内部で発生したガス は電極経回群を膨張させ電極経回群外部にスムーズに排 円筒形リチウムイオン電池の安全性を確保することがで きる。という効果を得ることができる。

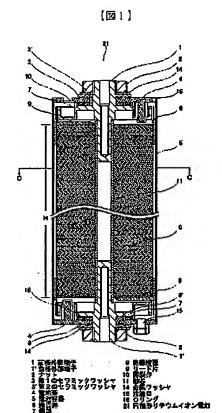
【図面の簡単な説明】

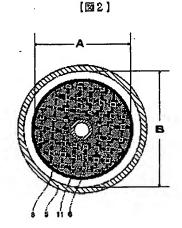
【図1】本発明が適用可能な実施形態のEV搭載用円筒 形リチウムイオン電池の断面図である。

【図2】図1に示したEV搭載用円筒形リチウムイオン 電池のC - C線断面を模式的に示した断面概略図であ る.

【符号の説明】

- 5 電池容器
- 6 挽回群 (電板接回群)
- 10 関製弁(内圧低減機構)
- 21 円筒形リチウムイオン電池
- 接回群の平均直径
- 電池容器の内直径
- H 捲回群の長手方向長さ





【手統領正書】

【提出日】平成12年3月8日(2000.3.8)

【手統補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0034

【補正方法】変更

【補正内容】

【0034】(実施例5) 表1に示すように、正極板M-4と負極板P-4とを組み合わせ、セパレータを介して軸芯11の回りに49.7回経回して(経回数W=49.7)、直径A=64.5mmの機回群6を作製して電池21を完成させた。との電池の計算値Kは0.97である。

(実施例A-1) 表1に示すように、正極板M-Aと負 権板P-Aと上述したセパレータを帽90mmとしたセパレータとを、上記実施形態に従って軸芯の回りに54.1回経回して(経回数W=54.1)、直径A=38.2mmの接回群を作設して電池を完成させた。この電池に用いた電池容器の内直径Bは39mmであり、計算値Kは1.64である。

(比較例2)表1に示すように、正便板M-3と負極板 P-3とを組み合わせ、セパレータを介して軸芯11の 回りに53.3回経回して(経回数W=53.3)、直径A=65mmの経回群6を作製して電池21を完成させた。この電池の計算値Kは0.61である。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0039

【補正方法】変更

【補正内容】

【0039】[評価]衰2に示すように、比較例4-3及び比較例2の電池では、いずれも計算値Kが0.89を下回っているので、過充電時のガスの噴出は内容物を伴った激しいものとなり電池容器5が膨らむ変形が生じ、過充電試験後の電池宣置幾存率がそれぞれ50%。52%と最も小さく、電池容器5に大きな内圧が掛かっていたととがうかがえる。一方、すべての実施例の電池では、過充電時のガス噴出の程度はかなり穏やかで、過充電試験後の電池容器5の変形はなく、また、電池重置残

存率は比較的大きかったことから、実施例の電池は安全 性に優れた電池ということができる。

【手続箱正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0041

【補正方法】変更

【補正内容】

フロントページの続き

(72) 発明者 弘中 健介

東京都中央区日本橋本町二丁目8番7号 新神戸電機株式会社内 Fターム(参考) 5H011 AA13 CC06 KK09 KK01 KK04

5HG12 AA01 BB02 DD01 DD05 EE04

FF01 GG01

5H017 AA03 BB08 CC01 EE01 HH00

HH03 HH10

5H028 AA01 AA05 BB01 BB03 BB07

BB11 CC08 CC12 HH09 HH05

HH10

5H029 AJ12 AK03 AL06 AL07 AM03

AND5 AND7 BJ02 BJ14 BJ27

C301 C307 C316 C322 D302

D303 D304 D307 D318 H300

H304 H315 H319

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER: _

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.